

## 明細書

## シート状発泡体およびその製造方法

## 技術分野

本発明は、独立した複数の気泡および／または連続している複数の気泡を形成させたシート状発泡体およびその製造方法に関するものである。本発明のシート状発泡体は、断熱性、低誘電率性、光散乱性、光反射性、隠蔽性、白色性、不透明性、波長選択的反射および透過性、軽量性、浮揚性、遮音性、吸音性、緩衝性、クッション性、吸収性、吸着性、貯蔵性、透過性、濾過性などの特性を要求されるシート状発泡体として有用なものである。

本発明で言うシート状とは、厚さ  $1\text{ }\mu\text{m}$ ～ $100\text{ }\mu\text{m}$ 程度の薄いシート（所謂フィルム）、厚さ  $0.1\text{ mm}$ ～ $10\text{ mm}$ 程度のシートを包含する。

本出願は日本国特許出願 2003年第199515号及び2003年第199521号を基礎としており、その内容を本明細書に組み込む。

## 背景技術

## 発泡体について：

慣用の発泡体は、ウレタンフォームや発泡スチロール、発泡ポリエチレンのような有機物材料からなるものが多いが、その他に多孔質セラミックや多孔質ガラスなどの無機材料からなるものも報告されている。有機材料からなる発泡体には、高分子材料をベースとした発泡プラスチックが多く、高分子材料の発泡時点では液状であり、かつ適度な粘性を有するという特性を活用したものが多い（例えば、「発泡体・多孔質体技術と用途展開（著：東レリサーチセンター、1996年）」または「樹脂の発泡成形技術（著：技術情報協会、2001年）」参照）。

種々の方法により製造した発泡体の特性として、それが独立気泡を有する場合、断熱機能、緩衝およびクッション機能、軽量および浮揚機能、吸振動機能など

が挙げられる。これらの有用な特性は、冷蔵庫や建築材料、食品用トレイ、サーマル記録紙、包装材料、サーフボード、音響機器など、幅広い分野で利用されている。さらに発泡体が連続気泡を有する場合は、表面積が著しく増加するため、ガス材料又は液体材料に対して、吸着機能および貯蔵機能、担体機能および触媒機能、並びに透過機能およびろ過機能などが発現し、家庭用スポンジや医療用分離膜などに利用されている。

#### 発泡法について：

発泡体プラスチックの代表的な製造方法には、高分子材料中に発泡剤を混入する方法が大半を占めているが、延伸処理により発生する内部剥離を利用する方法（例えば、特開平11-238112号公報）、高分子材料の架橋密度差から発生する相分離を利用する方法（例えば、特開平10-504582号公報）なども用いられている。発泡剤を混入する方法に関しては、非常に多くの報告がなされており、大別すると化学的発泡剤と物理的発泡剤に分類される。

#### 化学的発泡剤について：

化学的発泡剤としては、アゾカルボンアミドやアゾビスイソブチロニトリルなどに代表されるアゾ系化合物、p,p'-オキシビスベンゼンスルホニルヒドラジドなどに代表されるスルホニルヒドラジド系化合物などが知られており、これらは熱分解して一種類以上の気体、例えば窒素や二酸化炭素などを放出する有機化合物である。これらの化学的発泡剤は、分解温度以下の温度領域で軟化させた高分子に混練、又は溶解しその後に、分解温度以上の温度領域に加熱して発泡させることができ、広く実用化されている（例えば、特開平5-212811号公報、特開平6-126851号公報、特開平6-145400号公報または特開平9-132661号公報参照）。このような化学的発泡剤は、化学的発泡剤の発泡の際には、必要に応じて発泡助剤、架橋剤、安定剤なども併用される。

また、高分子重合過程で気体を発生する有機化合物も化学的発泡剤に包含され、その代表的なものにポリウレタンフォームがあげられる。ポリウレタンは、ポリオール（アルコール性水酸基である-OH基を2個以上持つオリゴマー）とポリイソシアネート（分子中にイソシアネート基である-NCO基を2個以上持つもの）との重合物であり、重合反応過程でCO<sub>2</sub>ガスが発生して発泡体を形成する

(例えば、特開平7-258451号公報参照)。

#### 物理的発泡剤について：

物理的発泡剤としては、低沸点揮発性物質、例えばブタンやペンタンなどに代表される揮発性飽和炭化水素系物質、並びにフルオロエタンなどに代表される揮発性フッ化炭化水素系物質などが挙げられる。物理的発泡剤としては、常温では液体であるが、50～100°Cで揮発して気体になる低沸点揮発性物質が多く用いられており、これらをその沸点以下の温度において高分子材料中に含浸し、これを、物理的発泡剤の沸点以上に加熱することにより発泡体を形成することができる(例えば、特開平6-107842号公報または特開平6-254982号公報参照)。また、熱可塑性高分子材料を外殻として、その中に低沸点揮発性物質を封止して製造されたカプセル状発泡剤も知られている(例えば、特開平7-173320号公報または特開2000-024488号公報参照)。

また、常温常圧で気体状態である不活性ガス、例えば二酸化炭素及び窒素などを、物理的発泡剤として利用することもできる。この場合、気体状態にある不活性ガスを、適度な圧力・温度に制御された溶融状態の高分子材料中に溶解させた後、この混合系を常温・常圧状態に開放させることによって、液相物質が急激に気相化し、膨張して発泡体が得られる(例えば、特開平5-230259号公報、特開平7-196835号公報、または特開平7-330940号公報参照)

。

#### 発泡体の問題点：

プラスチック発泡体の成形加工においては、慣用のプラスチックと同様に、バッヂ式、押出式、射出式の成形プロセスが用いられ、塊状やペレット状、シート状などの、様々な形状および大きさを有する発泡性プラスチック材料が市販されている。近年、軽量化および小型化にしのぎを削っている携帯電話やパソコン機器に代表されるように、多種分野で次世代用材料の軽量化および小型化の要求が強くなっている。発泡体分野においても同様に薄物化への要求の波が押し寄せ、薄物発泡体および薄物化可能な発泡プロセスが求められている。しかしながら、従来の成形プロセスでは、薄物の発泡体を製造することが非常に困難であった。気泡径よりも薄い発泡体をつくることは不可能であり、薄物化のためには気泡

径を小さくする必要がある。気泡径の小さい発泡体としてマサチューセッツ工科大学のN. P. Suhらによって提案された、気泡径が0.1～10 μmであり、気泡密度が $10^9$ ～ $10^{15}$ 個/ $\text{cm}^3$ であることを特徴とするマイクロセルラープラスチックと呼ばれる材料がある（例えば、米国特許4473665号参照）。このマイクロセルラープラスチックは、物理発泡剤として二酸化炭素や窒素などの不活性ガスを、高圧下もしくは超臨界状態下においてプラスチック中に過飽和状態まで含浸飽和させた後、そのガス過飽和状態のプラスチックを減圧および加熱することによって得られる。この方法では、一般的に、不活性ガスの含浸量が多いほど、気泡直径を小さくかつ気泡密度を高くすることができる。

慣用の発泡体プラスチックにおける欠点の一つとして、力学的強度の低下が挙げられる。この現象は、気泡が材料自身の内部欠陥となってしまうことが主な原因であり、耐久性や耐クラック性が不十分になるという傾向がある。例えば、サーマル記録材料の分野では、記録材料の支持体に断熱機能を付与した発泡体シートを用いることによって、記録画像に要する熱エネルギーのロスを抑制でき、感度の向上に大きな効果があげている。しかし、発泡体シートは、その表面硬度が弱いため、記録材料表面に傷がつきやすく、また折れ割れを生じやすいという問題点がある。この問題に対して、気泡を微小化することにより発泡体の力学的強度の低下を抑止することができるといわれている。

このように気泡を微細化することによりこれまでにない薄物発泡体や発泡体特性を得られるといわれているが、微細化発泡に適しているプロセスは未だ確立されていない。上記Suhら提案の発泡法では、確かに不活性ガスの含浸量が多いほど、気泡直径を小さくすることができ、かつ気泡密度を高くすることができるが、そのためには含浸量が飽和に達するまでに長い時間を要するという問題点を抱えている。例えば、ポリエチレンテレフタレート中に二酸化炭素を含浸飽和させるには、数日間を要するという報告があり、製造効率の悪さが問題となっている。また気泡核生成のために減圧工程が入るため、プラスチックに高圧状態で含浸されたガスの一部分が、発泡前にプラスチック表面から放散する「ガス抜け」という現象が知られている。成形体の厚さが薄いとガス抜けの影響が大きくなり、成形体の厚さが50 μm以下になると発泡不良が発生しやすくなる。不活性ガスの

含浸を利用した発泡方法では、含浸しやすい材料はガス抜けもしやすいという基本原理上のジレンマを抱えており、微小気泡を有する薄物発泡体の製造はきわめて困難であり、このような発泡体の出現が求められている。

ところで、発泡体が吸湿性・吸水性の高い高分子材料で構成されている場合、温度の高い環境下で放置しておくと、発泡体が水分を徐々に浸透吸着して軟化しやすくなるため、発泡体の寸法変化（伸縮または収縮）や発泡構造（多孔性構造）の消失などが起こりやすくなる。そのような発泡体は、発泡特性が不十分となるために使用環境条件が制約され、また用途展開が困難となる。したがって、発泡体の耐水耐湿保存性を向上させることは重要であり、そのような解決方法が多く報告されている。報告例としては、発泡体表面に疎水性微粒子を散布吸着させることで耐水性を向上させた方法（物理的な疎水化処理法）がある（例えば、特開2001-92467号公報参照）。また、親水性多孔質体であるエアロゲルに疎水性官能基を有する化合物を反応させることで耐湿性を向上させた化学的な方法（化学的な疎水化処理法）もある（例えば、特開2000-264620号公報参照）。

#### 光反射体について：

近年、光反射体は多方面の分野において使用されており、例えば、液晶表示装置のバックライトユニット、内照式照明器具、内照式電飾看板、ライトボックス、投影用スクリーン、シャーカステン、複写機、プロジェクター方式のディスプレイ、ファクシミリ及び電子黒板などの光反射部材として使われている。特に液晶表示装置については、テレビジョンやパーソナルコンピューター、ワードプロセッサー、携帯電話、PDA、デジタルカメラ、ビデオカメラ、各種ゲーム機、等の電子機器の表示装置として多く使用されており、薄型化、軽量化、省電力化、表示品位の向上が求められている。とくに、薄型化への要望に応えるためには、液晶表示装置に用いるバックライトの光量を少しでも多く液晶部に供給することが必須となる。

#### 液晶バックライト用光反射体について：

液晶表示装置のバックライトユニットには、光源を直接液晶部の下部に置く直下方式と、光源を透明な導光板のサイドに置くエッジライト方式の2通りがあり

、薄型化には後者方式が適している。その場合、光反射体は、ランプホルダ一部及び導光板下部の二箇所に主に配設される。光源からの光量は、ランプホルダ一部から導光板を経由して、液晶部に伝わる仕組みになっているが、その一部はランプホルダ一部や導光板下部の光反射フィルムに反射したのち液晶部に伝えられる。したがって、バックライトユニットから供給される光量を効率よく液晶部へ伝えるには、光反射フィルムの光反射効率を高くする必要がある。しかし、液晶表示装置の薄型化に伴って、光反射体の薄物化も求められており、これは光反射効率を減少させてしまう傾向にある。また、サイドに設置したランプの細径化も進んでおり、光反射体の薄型化以外に、装置内に組み込む作業性や生産性・成形加工性も重要になる。

#### 従来の光反射体：

光反射体としては、アルミニウム板（特開昭62-286019）、銀を主成分とした薄膜層を有するアルミニウムなどの金属板（実開平4-22755）、白色顔料を塗工した金属板（特開平2-13925）が従来用いられていた。しかし、これらの光反射体は、電気抵抗が低いために光源からの誘導電流によるリーク電流が発生するため、発光に使用される電流が少なくなり発光効率が低下する問題点があった。このリーク電流を防ぐために、近年、絶縁性の高い発泡樹脂シートが用いられている。発泡樹脂はさらに、樹脂中に屈折率の異なる空気層が含有されていることから光散乱効率がよく光反射率向上につながる。例えば、微細発泡を含有させたポリエステルシート（特開平4-239540号公報、特開2002-98811号公報、特開2002-71913号公報）があり、樹脂シートを延伸させることにより形成される空孔（延伸発泡）により光が拡散反射される。現在、バックライトユニットの光反射体として、厚さ188μmの白色発泡ポリエステルフィルム（東レ社製、商品名：E60）などが使用されているが、この厚みでは、バックライトユニットの薄型化には対応できない。また、厚さ100μm以下の次世代の薄物光反射シートが求められているが、これ以上薄くすると、空孔径を小さくすることが困難になり、またPETと空孔との界面での光反射が十分でなく、光反射率が低下してしまう問題があった。そこで、無機系充填剤を含有したポリエステルおよびポリオレフィンの熱可塑性樹脂シート（

特開平7-287110、特開2002-333511)のように、樹脂よりも屈折率の高い顔料添加で光反射効率を付与した光反射用フィルムが用いられている。しかし、樹脂より顔料の方が比重が高いため、顔料を添加することで軽量化を損ねてしまう問題があった。また、顔料添加により力学強度や樹脂の延伸性が悪化(伸長粘度低下)して延伸発泡のときにフィルムが切れてしまい、成形性・生産性が悪かった。また、これらのフィルムはバックライトユニット中に組み込まれるが、ランプホルダ一部に組み込む際に剛性が強すぎて作業性が悪かった。一方、作業性をよくするために、塗工法によって薄物の光反射体を作成する方法が報告されており、中空粒子を(メタ)アクリル酸エステル共重合体樹脂(特開平9-63329)に混合した塗料を支持体に塗布した光反射体が該当する。しかし、薄物による光反射率の低減を抑えるため、空孔要素である中空粒子の添加量を多くすると、塗布層にひび割れが生じて成膜性が悪くなり、非常に脆い膜となる問題があった。結果的に薄物で高光反射率が得られにくい。

### 発明の開示

本発明は微小気泡を有し、かつ薄物化や積層化などが簡単に行えるシート状発泡体、およびその製造方法を提供する。また、本発明により、微細気泡を有し、薄物で、光反射率が高く、作業性・生産性・成形加工性の良い光反射体を得ることができる。

上記課題を解決するため、本発明は以下の構成を採用する。即ち、本発明の第1実施態様は、「活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤または塩基を発生する塩基発生剤を含有し、さらに、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質を分解脱離する分解発泡性官能基を有する化合物を含有する発泡性組成物をシート状に成形する段階と、その後に活性エネルギー線を照射する段階とを有する、シート状発泡体の製造方法」である。

本発明の第2実施態様は、「活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤または塩基を発生する塩基発生剤を含有し、さらに、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質を分解脱離する分解発泡性官能基を有する化合物を含有する発泡性組成物をシート状に成形し、次いで活性エネルギー線を照

射し、更に、加熱して発泡させる、前記第1実施態様に記載のシート状発泡体の製造方法」である。

本発明の第3実施態様は、「活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤または塩基を発生する塩基発生剤を含有し、さらに、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質を分解脱離する分解発泡性官能基を有する化合物を含有する発泡性組成物をシート状に成形し、上記シート状に成形した発泡性組成物を必要に応じて加熱し、活性エネルギー線を照射して発泡させる、前記第1実施態様に記載のシート状発泡体の製造方法」である。

本発明の第4実施態様は、「発泡組成物をシート状に成形する段階が、押出し成形法である前記第1実施態様に記載のシート状発泡体の製造方法」である。

本発明の第5実施態様は、「前記第1～4実施態様のいずれかに記載された方法により成形されたシート状発泡体であり、厚さが1μm～10mm、平均気泡径が0.005～10μmであるシート状発泡体」である。

#### 図面の簡単な説明

図1は塗工法による連続製造法の例1を示す図である。

図2は塗工法による連続製造法の例2を示す図である。

図3は塗工法による連続製造法の例3を示す図である。

図4は押出成型法による連続製造法の例を示す図である。

図5は実施例1のフィルム状発泡体の光反射スペクトルを示す図である。

図6は実施例1のフィルム状発泡体の光透過スペクトルを示す図である。

#### 発明を実施するための最良の形態

本発明に使用する発泡性組成物は、少なくとも次の2つの構成要素を含む組成物である。その一つは、活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤、または塩基を発生する塩基発生剤であり、他の一つは、前記発生した酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性化合物を分解脱離する分解発泡性化合物である。

酸発生剤、塩基発生剤：

本発明に使用する発泡性組成物に用いられる酸発生剤又は塩基発生剤には、化学增幅型フォトレジスト、及び光カチオン重合などに利用されている、光酸発生剤や光塩基発生剤と呼ばれているものを用いることができる。

本発明に好適な光酸発生剤としては、

- (1) ジアゾニウム塩系化合物
- (2) アンモニウム塩系化合物
- (3) ヨードニウム塩系化合物
- (4) スルホニウム塩系化合物
- (5) オキソニウム塩系化合物
- (6) ホスホニウム塩系化合物

などから選ばれた芳香族もしくは脂肪族オニウム化合物の  $\text{PF}_6^-$ 、  $\text{AsF}_6^-$ 、  $\text{SbF}_6^-$ 、  $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$  塩を挙げることができる。その具体例を下記に列挙するが、これら例示したものに限定されるものではない。

ビス(フェニルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(*tert*-ブチルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(*p*-メチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(4-クロロフェニルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(*p*-トリルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(4-*tert*-ブチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(2, 4-キシリルスルホニル)ジアゾメタン、  
ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、  
ベンゾイルフェニルスルホニルジアゾメタン、  
トリフルオロメタンスルホネート、  
トリメチルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネート、  
トリフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネート、  
トリフェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、  
*2, 4, 6*-トリメチルフェニルジフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネート、*p*-トリルジフェニルスルホニウム トリフルオロメタンスルホネー

ト、

4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロホスフェート

、

4-フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネット、

1-(2-ナフトイルメチル)チオラニウムヘキサフルオロアンチモネット、

1-(2-ナフトイルメチル)チオラニウムトリフルオロメタンスルホネット、

4-ヒドロキシ-1-ナフチルジメチルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネット、

4-ヒドロキシ-1-ナフチルジメチルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネット、

(2-オキソ-1-シクロヘキシル)(シクロヘキシル)メチルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネット、

(2-オキソ-1-シクロヘキシル)(2-ノルボルニル)メチルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネット、

ジフェニル-4-メチルフェニルスルホニウムパーフルオロメタンスルホネット

、

ジフェニル-4-tert-ブチルフェニルスルホニウムパーフルオロオクタンスルホネット、

ジフェニル-4-メトキシフェニルスルホニウムパーフルオロブタンスルホネット、

ジフェニル-4-メチルフェニルスルホニウムトシレート、

ジフェニル-4-メトキシフェニルスルホニウムトシレート、

ジフェニル-4-イソプロピルフェニルスルホニウムトシレート

ジフェニルヨードニウム、

ジフェニルヨードニウムトシレート、

ジフェニルヨードニウムクロライド、

ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロアルセネート、

ジフェニルヨードニウムヘキサフルオロfosfate、

ジフェニルヨードニウムナイトレート、  
ジフェニルヨードニウムパークロレート、  
ジフェニルヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、  
ピス(メチルフェニル)ヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、  
ピス(メチルフェニル)ヨードニウムテトラフルオロボレート、  
ピス(メチルフェニル)ヨードニウムヘキサフルオロfosfate、  
ピス(メチルフェニル)ヨードニウムヘキサフルオロアンチモネート、  
ピス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムトリフルオロメタンスルホ  
ネート、  
ピス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムヘキサフルオロfosfate、  
ピス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムヘキサフルオロアンチモネ  
ート、  
ピス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムパフルオロブタンスルホ  
ネート、  
2-メチル-4, 6-ピス(トリクロロメチル)-1, 3, 5-トリアジン、  
2, 4, 6-トリ(トリクロロメチル)-1, 3, 5-トリアジン、  
2-フェニル-4, 6-ジトリクロロメチル-1, 3, 5-トリアジン、  
2-(p-メトキシフェニル)-4, 6-ジトリクロロメチル-1, 3, 5-トリア  
ジン、  
2-ナフチル-4, 6-ジトリクロロメチル-1, 3, 5-トリアジン、  
2-ビフェニル-4, 6-ジトリクロロメチル-1, 3, 5-トリアジン、  
2-(4'-ヒドロキシ-4-ビフェニル)-4, 6-ジトリクロロメチル-1  
, 3, 5-トリアジン、  
2-(4'-メチル-4-ビフェニル)-4, 6-ジトリクロロメチル-1, 3  
, 5-トリアジン、  
2-(p-メトキシフェニルビニル)-4, 6-ピス(トリクロロメチル)-1  
, 3, 5-トリアジン、  
2-(4-クロロフェニル)-4, 6-ピス(トリクロロメチル)-1, 3, 5

－トリアジン、  
2－(4-メトキシフェニル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1, 3, 5  
－トリアジン、  
2－(4-メトキシ-1-ナフチル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1  
, 3, 5-トリアジン、  
2－(ベンゾ[d] [1, 3] ジオキソラン-5-イル)－4, 6-ビス(トリ  
クロロメチル)－1, 3, 5-トリアジン、  
2－(4-メトキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1, 3, 5  
－トリアジン、  
2－(3, 4, 5-トリメトキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル  
)－1, 3, 5-トリアジン、  
2－(3, 4-ジメトキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1  
, 3, 5-トリアジン、  
2－(2, 4-ジメトキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1  
, 3, 5-トリアジン、  
2－(2-メトキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1, 3, 5  
－トリアジン、  
2－(4-ブトキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1, 3, 5  
－トリアジン、  
2－(4-ペンチルオキシスチリル)－4, 6-ビス(トリクロロメチル)－1  
, 3, 5-トリアジン、  
2, 6-ジ-tert-ブチル-4-メチルピリリウムトリフロオロメタンスル  
ホネート、  
トリメチルオキシニウムテトラフルオロボレート、  
トリエチルオキシニウムテトラフルオロボレート、  
N-ヒドロキシタルイミドトリフルオロメタンスルホネート、  
N-ヒドロキシナフタルイミドトリフルオロメタンスルホネート、  
( $\alpha$ -ベンゾイルベンジル) p-トルエンスルホネート、  
( $\beta$ -ベンゾイル- $\beta$ -ヒドロキシフェネチル) p-トルエンスルホネート、

1, 2, 3-ベンゼントリイルトリスメタンスルホネート、  
(2, 6-ジニトロベンジル) p-トルエンスルホネート、  
(2-ニトロベンジル) p-トルエンスルホネート、  
(4-ニトロベンジル) p-トルエンスルホネート、  
などが挙げられる。なかでも、ヨードニウム塩系化合物、スルホニウム塩系化合物が好ましい。

また、前記オニウム化合物以外にも、活性エネルギー線照射によりスルホン酸を光発生するスルホン化物、例えば2-フェニルスルホニルアセトフェノン、活性エネルギー線照射によりハロゲン化水素を光発生するハロゲン化物、例えば、フェニルトリプロモメチルスルホン、及び1, 1-ビス(4-クロロフェニル)-2, 2, 2-トリクロロエタン、並びに活性エネルギー線照射により磷酸を光発生するフェロセニウム化合物、例えば、ビス(シクロヘキサジエニル)フェロセニウムヘキサフルオロfosfate、及びビス(ベンジル)フェロセニウムヘキサフルオロfosfateなどを用いることができる。

さらには、下記に挙げる酸発生能を有するイミド化合物誘導体も使用できる。

N-(フェニルスルホニルオキシ)スクシンイミド、  
N-(トリフルオロメチルスルホニルオキシ)スクシンイミド、  
N-(10-カンファースルホニルオキシ)スクシンイミド、  
N-(トリフルオロメチルスルホニルオキシ)フタルイミド、  
N-(トリフルオロメチルスルホニルオキシ)-5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミド、  
N-(トリフルオロメチルスルホニルオキシ)ナフタルイミド、  
N-(10-カンファースルホニルオキシ)ナフタルイミド。

本発明に好適な光塩基発生剤としては、

- (1) オキシムエステル系化合物
- (2) アンモニウム系化合物
- (3) ベンゾイン系化合物
- (4) ジメトキシベンジルウレタン系化合物
- (5) オルトニトロベンジルウレタン系化合物

などが挙げられ、これらは活性エネルギー線の照射により塩基としてアミンを発生する。その他にも、光の作用によりアンモニアやヒドロキシイオンを発生する塩基発生剤を用いてもよい。これらは、例えばN-(2-ニトロベンジルオキシカルボニル)ビペリジン、1,3-ビス[N-(2-ニトロベンジルオキシカルボニル)-4-ビペリジル]プロパン、N,N'-ビス(2-ニトロベンジルオキシカルボニル)ジヘキシルアミン、及びO-ベンジルカルボニル-N-(1-フェニルエチリデン)ヒドロキシルアミンなどから選ぶことができる。さらには加熱により塩基が発生する化合物を上記光塩基発生剤と併用してもよい。

また、光酸発生剤または光塩基発生剤の活性エネルギー線の波長領域を拡大するため、適宜光増感剤を併用してもよい。例えば、オニウム塩化合物に対する光増感剤には、アクリジンイエロー、ベンゾフラビン、アクリジンオレンジなどが挙げられる。

必要な酸を生成しながらも酸発生剤または塩基発生剤の添加量や光照射エネルギーを最小限に抑制する方法として、酸増殖剤や塩基増殖剤(K. Ichimura et al., Chemistry Letters, 551-552(1995)や特開平8-248561号公報、特開2000-330270)を酸発生剤または塩基発生剤とともに用いることができる。酸増殖剤は、常温付近で熱力学的に安定であるが、酸によって分解し、自ら強酸を発生し、酸触媒反応を大幅に加速させる。この反応を利用することにより、酸または塩基の発生効率を向上させて、発泡生成速度や発泡構造をコントロールすることも可能である。

#### 分解発泡性化合物：

本発明に使用する発泡性組成物に用いられる分解発泡性化合物（以下、分解性化合物と略す）は、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質（低沸点揮発性化合物）が分解脱離する。すなわち、この分解性化合物には、低沸点揮発性物質を発生し得る分解性官能基があらかじめ導入されていなければならない。低沸点とは発泡時にガス化する温度が上限になる。低沸点化合物の沸点は、通常100°C以下であることが好ましいが、80°C以下がより好ましい。さらに好ましくは常温以下である。低沸点揮発性物質としては、例えばイソブテン（沸点-7°C）、二酸化炭素（沸点-79°C）、窒素（沸点-196°C）などがあげ

られる。分解性官能基としては、酸と反応するものとしてtert-ブチル基、tert-ブチルオキシカルボニル基、ケト酸およびケト酸エステル基などが挙げられ、塩基と反応するものとしてウレタン基、カーボネート基などが挙げられる。例えば、酸と反応するものとしては、tert-ブチル基はイソブテンガスを、tert-ブチルオキシカルボニル基はイソブテンガスと二酸化炭素を、ケト酸部位は二酸化炭素を、ケト酸エステルたとえばケト酸tert-ブチル基は二酸化炭素とイソブテンを発生する。塩基と反応するものとしては、ウレタン基、カーボネート基は二酸化炭素ガスを発生する。このようにして、それぞれのガスが分解性化合物から離脱する。酸（または塩基）分解性化合物の例としては、モノマー、オリゴマー、高分子化合物（ポリマー）等を使用することができ、例えば、以下のような化合物群に分類することができる。

- (1) 非硬化性低分子系の分解性化合物群
- (2) 硬化性モノマー系の分解性化合物群
- (3) 重合体系の分解性化合物群

硬化性モノマー系の分解性化合物に代表される例として、活性エネルギー線を照射したときに重合反応を生じるようなビニル基を含んだ活性エネルギー線硬化性化合物の場合には、均一な微細気泡の形成が容易であり、強度的に優れた発泡体を得ることが可能である。分解性化合物の具体例を下記に示す。

- (1) - a、非硬化性低分子系の分解性化合物群

＜酸分解性化合物＞

1-tert-ブトキシ-2-エトキシエタン、  
2-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)ナフタレン、  
N-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)フタルイミド、  
2, 2-ビス[p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)フェニル]プロパン  
など

- (1) - b、非硬化性低分子系の分解性化合物群

＜塩基分解性化合物＞

N-(9-フルオレニルメトキシカルボニル)ピペリジンなど

- (2) - a、硬化性モノマー系の分解性化合物群

## &lt;酸分解性化合物&gt;

tert-ブチルアクリレート、  
tert-ブチルメタクリレート、  
tert-ブトキシカルボニルメチルアクリレート、  
2-(tert-ブトキシカルボニル)エチルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニル)フェニルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニルエチル)フェニルアクリレート、  
1-(tert-ブトキシカルボニルメチル)シクロヘキシルアクリレート、  
4-tert-ブトキシカルボニル-8-ビニルカルボニルオキシートリシクロ  
[5. 2. 1. 02,6]デカン、  
2-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)エチルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)フェニルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)ベンジルアクリレート、  
2-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)エチルアクリレート、  
6-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ヘキシルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)フェニルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ベンジルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシカルボニルアミノメチル)ベンジルアクリレート、  
(2-tert-ブトキシエチル)アクリレート、  
(3-tert-ブトキシプロピル)アクリレート、  
(1-tert-ブチルジオキシ-1-メチル)エチルアクリレート、  
3,3-ビス(tert-ブチルオキシカルボニル)プロピルアクリレート、  
4,4-ビス(tert-ブチルオキシカルボニル)ブチルアクリレート、  
p-(tert-ブトキシ)スチレン、  
m-(tert-ブトキシ)スチレン、  
p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン、  
m-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン、  
アクリロイル酢酸、メタクロイル酢酸  
tert-ブチルアクリロイルアセテート、

tert-ブチルメタクロイルアセテートなど

N-(tert-ブトキシカルボニルオキシ) マレイミド

(2) - b、硬化性モノマー系の分解性化合物群

＜塩基分解性化合物＞

4-[ (1、1-ジメチル-2-シアノ) エトキシカルボニルオキシ] スチレン

、

4-[ (1、1-ジメチル-2-フェニルスルホニル) エトキシカルボニルオキシ] スチレン、

4-[ (1、1-ジメチル-2-メトキシカルボニル) エトキシカルボニルオキシ] スチレン、

4-(2-シアノエトキシカルボニルオキシ) スチレン、

(1、1-ジメチル-2-フェニルスルホニル) エチルメタクリレート、

(1、1-ジメチル-2-シアノ) エチルメタクリレートなど

(3) - a、重合体系の分解性化合物群

＜酸分解性化合物＞

ポリ(tert-ブチラクリレート)、

ポリ(tert-ブチルメタクリレート)、

ポリ(tert-ブトキシカルボニルメチルアクリレート)、

ポリ[2-(tert-ブトキシカルボニル) エチルアクリレート]、

ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニル) フェニルアクリレート]、

ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルエチル) フェニルアクリレート]、

ポリ[1-(tert-ブトキシカルボニルメチル) シクロヘキシルアクリレート]、

ポリ{4-tert-ブトキシカルボニル-8-ビニルカルボニルオキシートリシクロ[5.2.1.02,6]デカン}、

ポリ[2-(tert-ブトキシカルボニルオキシ) エチルアクリレート]、

ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ) フェニルアクリレート]、

ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ) ベンジルアクリレート]、

ポリ[2-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) エチルアクリレート]、

ポリ[6-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ヘキシルアクリレート]、  
ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)フェニルアクリレート]、  
ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ベンジルアクリレート]、  
ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルアミノメチル)ベンジルアクリレート]  
]、  
ポリ(2-tert-ブトキシエチルアクリレート)、  
ポリ(3-tert-ブトキシプロピルアクリレート)、  
ポリ[(1-tert-ブチルジオキシ-1-メチル)エチルアクリレート]、  
ポリ[3,3-ビス(tert-ブチルオキシカルボニル)プロピルアクリレート]  
]、  
ポリ[4,4-ビス(tert-ブチルオキシカルボニル)ブチルアクリレート]  
、  
ポリ[p-(tert-ブトキシ)スチレン]、  
ポリ[m-(tert-ブトキシ)スチレン]、  
ポリ[p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン]、  
ポリ[m-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン]、  
ポリアクリロイル酢酸、ポリメタクロイル酢酸、  
ポリ[tert-ブチルアクリロイルアセテート]、  
ポリ[tert-ブチルメタクロイルアセテート]  
N-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)マレイミド/スチレン共重合体など

(3)-b、重合体系の分解性化合物群

〈塩基分解性化合物〉

ポリ{p-[ (1,1-ジメチル-2-シアノ)エトキシカルボニルオキシ]スチレン}、  
ポリ{p-[ (1,1-ジメチル-2-フェニルスルホニル)エトキシカルボニルオキシ]スチレン}、  
ポリ{p-[ (1,1-ジメチル-2-メトキシカルボニル)エトキシカルボニルオキシ]スチレン}、

ポリ[p-(2-シアノエトキシカルボニルオキシ)スチレン]、  
ポリ[(1、1-ジメチル-2-フェニルスルホニル)エチルメタクリレート]、  
ポリ[(1、1-ジメチル-2-シアノ)エチルメタクリレート]、  
などを挙げることができる。

分解性官能基を導入したポリエーテル、ポリアミド、ポリエステル、ポリイミド、ポリビニルアルコール、テンドリマーなどの有機系高分子化合物を酸分解性又は塩基分解性重合体系化合物として用いることができる。さらには、シリカなどの無機系化合物に分解性官能基を導入した酸分解性又は塩基分解性重合体系化合物も含む。なかでも、分解性官能基は、カルボン酸基または水酸基、アミン基からなる群の中から選ばれる官能基を有する化合物群に導入されることが好ましい。

上記分解性化合物群は単独で用いてもよいし、異なる2種以上を混合併用してもよい。また、上記分解性化合物は他の樹脂と混合して用いることができる。混合した時に分解性化合物と他樹脂とが相溶でも非相溶でもどちらでもかまわない。他の樹脂としてはA B S樹脂、ポリエチレンテレフタレート、ポリブチレンテレフタレート等のポリエステル樹脂、不飽和ポリエステル樹脂、ポリカーボネート樹脂、ポリエチレン、ポリプロピレン等のポリオレフィン系樹脂、ポリオレフィン系複合樹脂、ポリスチレン樹脂、ポリブタジエン樹脂、アクリル樹脂、メタクリル樹脂、フッ素樹脂、ポリイミド樹脂、ポリアセタール樹脂、ポリサルホン樹脂、塩化ビニル樹脂、メチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、でんぶん、ポリビニルアルコール、ポリアミド樹脂、フェノール樹脂、メラミン樹脂、尿素樹脂、ウレタン樹脂、エポキシ樹脂、及びシリコン樹脂など一般に用いられる樹脂から適宜選択して用いることができる。また、分解性化合物から分解してガス化する低沸点揮発性物質をシート中に内在させることを目的として、ガスバリヤ性樹脂を用いることもできる。ガスバリヤ性樹脂は、混合しても積層してもよく、低沸点揮発性物質をシート中により内在させには、シート表面に積層するのが好ましい。

分解性発泡化合物のうち、硬化性モノマー系の分解性化合物群および重合体系の分解性化合物群は単独で用いてもよいし、上記の一般に用いられる樹脂と混合

して用いてもよい。これに対して、非硬化性低分子系の分解性化合物群は単独ではシートにならないので、上記の一般に用いられる樹脂若しくは、後述する「他の活性エネルギー線硬化性不飽和有機化合物」と混合して用いる必要がある。

本発明のシート状発泡体の耐水性をあげるために、発泡性組成物として少なくとも一種類以上の疎水性官能基を含む化合物に分解発泡性官能基を導入した化合物を用いることもできる。本発明に用いられる疎水性官能基は、主に脂肪族基、脂肪環族基、芳香族基、ハロゲン基、ニトリル基からなる群の中から選ばれることが好ましい。分解発泡性官能基は、主にカルボン酸基または水酸基、アミン基からなる群の中から選ばれる親水性官能基に導入されやすい。したがって、本発明の分解性化合物としては、前記親水性官能基に分解発泡性官能基を導入した分解性ユニットと、疎水性官能基を含む疎水性ユニットからなる複合化合物が好ましい。より好ましい前記複合化合物は、分解性ユニットおよび疎水性ユニットがビニル系重合体である。疎水性ユニットは、メチル(メタ)アクリレートやエチル(メタ)アクリレートなどの脂肪族(メタ)アクリレート群、ステレン、メチルステレン、ビニルナフタレンなどの芳香族ビニル化合物群、(メタ)アクリロニトリル化合物群、酢酸ビニル化合物群、塩化ビニル化合物群などが挙げられる。分解性化合物の代表的な例としては、分解性ユニットが、親水性官能基のカルボン酸基を有するアクリル酸に分解性官能基であるtert-ブチル基を導入したtert-ブチルアクリレートであり、そして疎水性ユニットが疎水性官能基のメチル基を有するメチルアクリレートである組合せからなるビニル系共重合体が挙げられる。分解性ユニット/疎水性ユニットの組合せからなる分解性化合物の具体例を以下に示す。

tert-ブチルアクリレート/メチルメタクリレート共重合体

tert-ブチルメタクリレート/メチルアクリレート共重合体

tert-ブチルメタアクリレート/メチルメタクリレート共重合体

tert-ブチルアクリレート/エチルアクリレート共重合体

tert-ブチルアクリレート/エチルメタクリレート共重合体

tert-ブチルメタクリレート/エチルアクリレート共重合体

tert-ブチルメタクリレート/エチルメタクリレート共重合体

tert-ブチルアクリレート/ステレン共重合体

tert-ブチルアクリレート/塩化ビニル共重合体

tert-ブチルアクリレート/アクリロニトリル共重合体

p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)ステレン/ステレン共重合体

また、分解性化合物中の分解性ユニットおよび疎水性ユニットは、一種単独でまたは2種以上併用することができる。共重合の形式は、ランダム共重合、プロック共重合、グラフト共重合などの任意に行なうことができる。また、疎水性ユニットの共重合比は、分解性化合物全量に対して5～95質量%であることが好ましく、分解性化合物の分解発泡性および発泡構造の環境保存性を勘案すると、20～80質量%がより好ましい。

上記分解性化合物は、単独で用いてもよいし、異なる2種以上を混合併用してもよい。上記分解性化合物は、分解発泡性官能基が分解脱離して気泡形成ガスを発生した後に、少なくとも一種類以上の疎水性官能基を含む化合物となる。

本発明のシート状発泡体の耐水性をあげるために、発泡性組成物として、温度30°C相対湿度60%の環境雰囲気下においてJIS K 7209D法で測定した平衡吸水率が10%未満の吸湿性化合物に分解発泡性官能基を導入した化合物を用いることもできる。分解発泡性官能基を導入しやすい構造を有する低吸湿性化合物としては、例えばp-ヒドロキシスチレン、m-ヒドロキシスチレンなどが挙げられる。したがって、分解性化合物は、p-(tert-ブトキシ)ステレン、m-(tert-ブトキシ)ステレン、p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)ステレン、m-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)ステレンが挙げられる。これらは硬化性モノマーでも一種類以上を混合した重合体でもよい。

また、吸水率が10%以上の高吸湿性化合物と、吸水率10%未満の低吸湿性化合物との組合せからなる複合化合物に分解発泡性官能基を導入してもよい。ただし、複合化合物は、適切な組合せにより10%未満の吸水率を有していることが好ましい。例えば、高吸湿性化合物であるアクリル酸と低吸湿性化合物であるp-ヒドロキシスチレンの共重合体(複合化合物)は、その共重合比がアクリル酸/p-ヒドロキシスチレン=90/10～0/100であることが好まし

い。分解性化合物の具体的な例としては、

tert-ブチルアクリレート／p-(tert-ブトキシ)スチレン共重合体

tert-ブチルアクリレート／m-(tert-ブトキシ)スチレン共重合体

tert-ブチルアクリレート／p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン共重合体

tert-ブチルアクリレート／m-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン共重合体

tert-ブチルメタクリレート／p-(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン共重合体

さらには、ポリエステル、ポリイミド、ポリ酢酸ビニル、ポリ塩化ビニル、ポリアクリロニトリル、フェノール樹脂、デンドリマーからなる群の中から選ばれた低吸湿性高分子材料などに分解発泡性官能基を導入してもよい。

上記分解性化合物は、単独で用いてもよいし、異なる2種以上を混合併用してもよい。上記分解性化合物は、分解発泡性官能基が分解脱離して気泡形成ガスを発生した後に、低吸湿性化合物となる。

#### 発泡性組成物：

本発明に使用する発泡性組成物には、酸発生剤または塩基発生剤と分解発泡性化合物以外に、他の活性エネルギー線硬化性不飽和有機化合物を組み合わせて用いてもよい。併用化合物の例としては、

- (1) 脂肪族、脂環族、芳香族の1～6価のアルコール及びポリアルキレングリコールの(メタ)アクリレート類
- (2) 脂肪族、脂環族、芳香族の1～6価のアルコールにアルキレンオキサイドを付加させて得られた化合物の(メタ)アクリレート類
- (3) ポリ(メタ)アクリロイルアルキルリン酸エステル類
- (4) 多塩基酸とポリオールと(メタ)アクリル酸との反応生成物
- (5) イソシアネート、ポリオール、(メタ)アクリル酸の反応生成物
- (6) エポキシ化合物と(メタ)アクリル酸の反応生成物
- (7) エポキシ化合物、ポリオール、(メタ)アクリル酸の反応生成物
- (8) メラミンと(メタ)アクリル酸の反応生成物

等を挙げることができる。

併用できる化合物の中で、硬化性モノマーや樹脂は、発泡体の強度や耐熱性といった物性の向上効果や発泡性の制御効果などが期待できる。また分解性化合物および併用化合物に硬化性モノマーを用いれば、無溶剤塗工ができ、環境負荷の少ない製造方法を提供できる。

併用化合物の具体的な例として、メチルアクリレート、エチルアクリレート、ラウリルアクリレート、ステアリルアクリレート、2-エチルヘキシルアクリレート、2-ヒドロキシエチルアクリレート、2-ヒドロキシエチルメタクリレート、2-ヒドロキシプロピルアクリレート、2-ヒドロキシプロピルメタクリレート、2-ヒドロキシブチルアクリレート、2-ヒドロキシブチルメタクリレート、テトラヒドロフルフリルアクリレート、テトラヒドロフルフリルメタクリレート、カプロラクトン変性テトラヒドロフルフリルアクリレート、シクロヘキシルアクリレート、シクロヘキシルメタクリレート、ジシクロヘキシルアクリレート、イソボロニルアクリレート、イソボロニルメタクリレート、ベンジルアクリレート、ベンジルメタクリレート、エトキシジエチレングリコールアクリレート、メトキシトリエチレングリコールアクリレート、メトキシプロピレングリコールアクリレート、フェノキシポリエチレングリコールアクリレート、フェノキシポリプロピレングリコールアクリレート、エチレンオキシド変性フェノキシアクリレート、N, N-ジメチルアミノエチルアクリレート、N, N-ジメチルアミノエチルメタクリレート、2-エチルヘキシルカルビトールアクリレート、ω-カルボキシポリカプロラクトンモノアクリレート、フタル酸モノヒドロキシエチルアクリレート、アクリル酸ダイマー、2-ヒドロキシ-3-フェノキシプロピルアクリレート、アクリル酸-9, 10-エポキシ化オレイル、マレイン酸エチレングリコールモノアクリレート、ジシクロペンテニルオキシエチレンアクリレート、4, 4-ジメチル-1, 3-ジオキソランのカプロラクトン付加物のアクリレート、3-メチル-5, 5-ジメチル-1, 3-ジオキソランのカプロラクトン付加物のアクリレート、ポリブタジエンアクリレート、エチレンオキシド変性フェノキシ化リン酸アクリレート、エタンジオールジアクリレート、エタンジオールジメタクリレート、1, 3-プロパンジオールジアクリレート、1, 3-

プロパンジオールジメタクリレート、1, 4-ブタンジオールジアクリレート、1, 4-ブタンジオールジメタクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジアクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジメタクリレート、1, 9-ノナンジオールジアクリレート、1, 9-ノナンジオールジメタクリレート、ジエチレングリコールジアクリレート、ポリエチレングリコールジアクリレート、ポリエチレングリコールジメタクリレート、ポリプロピレングリコールジアクリレート、ポリブロピレンオキシド変性ビスフェノールAジアクリレート、ポリエチレンオキシド変性ビスフェノールAジアクリレート、ポリエチレンオキシド変性水添ビスフェノールAジアクリレート、プロピレンオキシド変性ビスフェノールAジアクリレート、ポリブロピレンオキシド変性ビスフェノールAジアクリレート、エチレンオキシド変性イソシアヌル酸ジアクリレート、ペンタエリスリトールジアクリレートモノステアレート、1, 6-ヘキサンジオールジグリシジルエーテルアクリル酸付加物、ポリオキシエチレンエピクロロヒドリン変性ビスフェノールAジアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、エチレンオキシド変性トリメチロールプロパントリアクリレート、ポリエチレンオキシド変性トリメチロールプロパントリアクリレート、プロピレンオキシド変性トリメチロールプロパントリアクリレート、ポリブロピレンオキシド変性トリメチロールプロパントリアクリレート、ペンタエリスリトールトリアクリレート、エチレンオキシド変性イソシアヌル酸トリアクリレート、エチレンオキシド変性グリセロールトリアクリレート、ポリエチレンオキシド変性グリセロールトリアクリレート、プロピレンオキシド変性グリセロールトリアクリレート、ポリブロピレンオキシド変性グリセロールトリアクリレート、ジトリメチロールプロパンテトラアクリレート、ジペンタエリスリトールテトラアクリレート、ジペンタエリスリトールペンタアクリレート、ジペンタエリスリトールヘキサクリレート、カプロラクトン変性ジペンタエリスリトールヘキサクリレート、ポリカプロラクトン変性ジペンタエリスリトールヘキサクリレート等を挙げることが出来るが、これらに限られるものではない。

さらに、前記の併用活性エネルギー線硬化性不飽和有機化合物の一部または全部として、分子鎖末端に（メタ）アクリロイル基を有する分子量が400～500程度の活性エネルギー線硬化性樹脂を組み合わせることもできる。このような硬化性樹脂として、例えば、ポリウレタン変性ポリエーテルポリ（メタ）アクリレートやポリウレタン変性ポリエステルポリ（メタ）アクリレートなどのポリウレタンポリ（メタ）アクリレートポリマー類を用いることが好ましい。

本発明に使用する発泡性組成物は、必要により、添加物として、無機または有機充填剤、並びに各種界面活性剤などの分散剤、多価イソシアネート化合物、エポキシ化合物、有機金属化合物などの反応性化合物および酸化防止剤、シリコンオイルや加工助剤、紫外線吸収剤、蛍光増白剤、スリップ防止剤、帯電防止剤、ブロッキング防止剤、防曇剤、光安定剤、滑剤、軟化剤、有色染料、その他の安定剤等が一種類以上を含ませてもよい。添加剤を用いることにより、発泡性や光学的物性（とくに白色顔料の場合）、電気および磁気的特性（とくにカーボン等の導電性粒子の場合）などの向上が期待できる。

無機系化合物充填剤の具体例としては、酸化チタン、酸化マグネシウム、酸化アルミニウム、酸化珪素、炭酸カルシウム、硫酸バリウム、炭酸マグネシウム、珪酸カルシウム、水酸化アルミニウム、クレー、タルク、シリカ等の顔料、ステアリン酸亜鉛のような金属石鹼、並びに各種界面活性剤などの分散剤、硫酸カルシウム、硫酸マグネシウム、カオリン、珪酸白土、珪藻土、酸化亜鉛、酸化珪素、水酸化マグネシウム、酸化カルシウム、酸化マグネシウム、アルミナ、マイカ、アスベスト粉、ガラス粉、シラスパルーン、ゼオライトなどが挙げられる。

有機系化合物充填剤としては、例えば、木粉、パルプ粉などのセルロース系粉末、ポリマービーズなどが挙げられる。ポリマービーズとしては、例えばアクリル樹脂、ステレン樹脂又はセルロース誘導体、ポリビニル樹脂、ポリ塩化ビニル、ポリエステル、ポリウレタン及びポリカーボネート、架橋用モノマーなどから製造されたものが使用できる。

これらの充填剤は、2種類以上混合したものであってもよい。

紫外線吸収剤の具体例としては、サリチル酸系、ベンゾフェノン系、またはベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤から選ばれる。サリチル酸系紫外線吸収剤とし

ては、フェニルサリシレート、p-t-ブチルフェニルサリシレート、p-オクチルフェニルサリシレートなどが挙げられる。ベンゾフェノン系紫外線吸収剤としては、2, 4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-メトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-オクトキシベンゾフェノン、2, 2'-ジヒドロキシ-4-メトキシベンゾフェノンなどが挙げられる。ベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤としては、2-(2'-ヒドロキシ-5'-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-5'-t-ブチルフェニル)ベンゾトリアゾールなどが挙げられる。

酸化防止剤の具体例としては、モノフェノール系、ビスフェノール系、高分子型フェノール系酸化防止剤、硫黄系酸化防止剤、リン系酸化防止剤などが挙げられる。

光安定剤としては、代表的なものにヒンダードアミン系化合物が挙げられる。

軟化剤は、加工性・成形性を向上させる目的で使用でき、具体的には、エステル化合物類、アミド化合物類、側鎖を有する炭化水素重合体類、鉱油類、流動パラフィン類、ワックス類などが挙げられる。

エステル化合物としては、アルコールとカルボン酸からなる構造のモノまたはポリエステルであれば特に制限はなく、ヒドロキシル基およびカルボニル基末端を分子内に残した化合物でも、エステル基の形で封鎖された化合物でもよい。具体的には、ステアリルステアレート、ソルビタントリステアレート、エポキシ大豆油、精製ひまし油、硬化ひまし油、脱水ひまし油、エポキシ大豆油、極度硬化油、トリメリット酸トリオクチル、エチレングリコールジオクタノエート、ベンタエリスリトールテトラオクタノエートなどが挙げられる。

アミド化合物としては、アミンとカルボン酸からなる構造のモノまたはポリアミド化合物であれば特に制限はなく、アミノ基およびカルボニル基末端を分子内に残した化合物でも、アミド基の形で封鎖された化合物でもよい。具体的には、ステアリン酸アミド、ベヘニン酸アミド、ヘキサメチレンビスステアリン酸アミド、トリメチレンビスオクチル酸アミド、ヘキサメチレンビスヒドロキシステアリン酸アミド、トリオクタトリメリット酸アミド、ジステアリル尿素、ブチレンビスステアリン酸アミド、キシリレンビスステアリン酸アミド、ジステアリルア

ジビン酸アミド、ジステアリルフタル酸アミド、ジステアリルオクタデカ二酸アミド、イブシロンカプロラクタム、およびこれらの誘導体が挙げられる。

側鎖を有する炭化水素重合体としては、ポリ $\alpha$ -オレフィン類で、炭素数4以上の側鎖を有する通常オリゴマーに分類されるものが好ましい。具体的には、エチレン-プロピレンの共重合体やそのマレイン酸誘導体、イソブチレンの重合体、ブタジエン、イソブレンのオリゴマーおよびその水添物、1-ヘキセンの重合物、ポリスチレンの重合物およびこれらから誘導される誘導体、ヒドロキシポリブタジエンやその水添物、末端ヒドロキシポリブタジエン水添物などが挙げられる。

#### シート状発泡体の製造：

本発明のシート状発泡体の製造方法の一例として、前記発泡性組成物をシート状に成形したのちに活性エネルギー線を照射し、加熱発泡させたシート状発泡体の製造方法について述べるが、本発明を限定するものではない。例えば、照射と加熱は同時でも良いし、加熱後に照射しても良い。本発明の製造方法はバッチ法でも連続法でもかまわないと、製造工程として、成形工程、乾燥工程、活性エネルギー線照射工程、加熱発泡工程をもつ。乾燥工程は場合によっては省略できる。連続法の例としては図1～4などがあげられる。製造方法の種類としては、図1から3の塗工法、図4の押出成形法などがあげられ、成形工程で用いられる方法で分類することができる。

図1の製法について説明する。支持体1に塗工ヘッド2を用いて発泡性組成物を塗工する。発泡性組成物が溶剤等で希釈された溶液である場合、乾燥装置3で溶剤分を除去することにより、支持体上に発泡性組成物層を得る。続いて電子線照射装置4で電子線を照射し、加熱装置5で加熱発泡する。得られた発泡体6は支持体上に発泡樹脂層が形成されたシート状発泡体となる。

図2の製法について説明する。支持体1に塗工ヘッド2を用いて発泡性組成物を塗工する。発泡性組成物が溶剤等で希釈された溶液である場合、乾燥装置3で溶剤分を除去することにより、支持体上に発泡性組成物層を得る。続いて電子線照射装置4で電子線を照射し、支持体1から発泡性組成物層を剥離した後に加熱装置5で加熱発泡する。得られた発泡体6は発泡樹脂単独からなるシート状発泡

体となる。

図3の製法について説明する。エンドレスベルト状になっている支持体1に塗工ヘッド2を用いて発泡性組成物を塗工する。発泡性組成物が溶剤等で希釈された溶液である場合、乾燥装置3で溶剤分を除去することにより、支持体上に発泡性組成物層を得る。支持体1から発泡性組成物層を剥離した後に、電子線照射装置4で電子線を照射し、加熱装置5で加熱発泡する。得られた発泡体6は発泡樹脂単独からなるシート状発泡体となる。

図1～3の塗工法としては、バーコート法、エアードクターコート法、ブレードコート法、スクイズコート法、エアーナイフコート法、ロールコート法、グラビアコート法、トランスファーコート法、コンマコート法、スムージングコート法、マイクログラビアコート法、リバースロールコート法、マルチロールコート法、ディップコート法、ロッドコート法、キスコート法、ゲートロールコート法、落下カーテンコート法、スライドコート法、ファウンテンコート法、およびスリットダイコート法などがあげられる。支持体としては、紙、合成紙、プラスチック樹脂シート、金属シート、金属蒸着シート等が挙げられ、これらは単独で用いられてもよく、或は、互いに積層されていてもよい。プラスチック樹脂シートとしては、例えば、ポリスチレン樹脂シート、ポリエチレン、ポリプロピレン等のポリオレフィン系樹脂シート、並びにポリエチレンテレフタレートなどのポリエステル系樹脂シート等の汎用プラスチックシートやポリイミド樹脂シート、ABS樹脂シート、ポリカーボネート樹脂シート等のエンジニアリングプラスチックシートなどが挙げられ、また金属シートを構成する金属としては、アルミニウムおよび銅などが挙げられる。金属蒸着シートとしてはアルミ蒸着シート、金蒸着シート、A9蒸着シートなどが挙げられる。

とくに支持体から剥離して単独の発泡体を作る図2および図3の場合、支持体には特に限定はないが、平滑で柔軟性があることが好ましい。また、支持体の表面には、発泡性組成物層の剥離を容易にするために、シート状材料の表面に予め適宜の処理、例えばシリコーン処理のような処理を施して、硬化樹脂被覆層の剥離を容易にしてもよい。

支持体上に発泡性組成物を塗工するために、発泡性組成物を溶媒を用いて希釈

溶液に調製してもよい。溶媒としては、水、アルコール、酢酸エチル、トルエン、メチルエチルケトン等の一般的な溶媒を用いることができる。溶液に調整された発泡性組成物を塗工した場合、乾燥工程を設置してもよい。溶媒として活性エネルギー線により硬化性を示すモノマーを用いた場合は、乾燥工程を省略することも可能である。用いる乾燥装置としては、特に制限はなく、放射熱を利用した電気あるいはガス式の赤外線ドライヤーや、電磁誘導を利用したロールヒーター、油媒を利用したオイルヒーター、およびこれらの熱風を利用した乾燥装置などが挙げられる。

続いて発泡性組成物塗膜に活性エネルギー線を照射する。本発明で使用する活性エネルギー線としては、電子線、紫外線、 $\gamma$ 線等の電離性放射線が挙げられる。これらの中では電子線および紫外線を用いることが好ましい。図1～4は電子線を照射する場合の例を示している。

電子線照射を用いる場合は、十分な透過力を得るために、加速電圧が30～1000kVであり、より好ましくは30～300kVの電子線加速器を用い、ワンパスの吸収線量を0.5～20Mradにコントロールすることが好ましい(1rad=0.01Gy)。加速電圧、あるいは電子線照射量が上記範囲より低いと、電子線の透過力が不十分になり、塗布液層の内部まで十分に透過することができず、またこの範囲より大きすぎると、エネルギー効率が悪化するばかりでなく、得られた硬化塗布層の強度が不十分になり、それに含まれる樹脂及び添加剤の分解を生じ、得られる発泡体の品質が不満足なものになることがある。電子線加速器としては、例えば、エレクトロカーテンシステム、スキャンニングタイプ、ダブルスキャンニングタイプ等のいずれを用いてもよいが、比較的安価で大出力が得られるカーテンビーム方式の電子線加速器を用いることが好ましい。電子線照射に際しては照射雰囲気の酸素濃度が高いと、酸もしくは塩基の発生、および/または硬化性分解性化合物の硬化が妨げられることがあり、このため照射雰囲気の空気を、窒素、ヘリウム、二酸化炭素等の不活性ガスにより置換することが好ましい。照射雰囲気の酸素濃度は1000ppm以下であることが好ましく、さらに安定的な電子線エネルギーを得るために、500ppm以下に抑制されることがより好ましい。

紫外線照射の場合は、半導体・フォトレジスト分野や紫外線硬化分野などで一般的に使用されている紫外線ランプを用いることができる。一般的な紫外線ランプとしては、例えば、ハロゲンランプ、ハロゲンヒーターランプ、キセノンショートアークランプ、キセノンフラッシュランプ、超高圧水銀ランプ、高圧水銀ランプ、低圧水銀ランプ、中圧水銀ランプ、ディープUVランプ、メタルハライドランプ、希ガス蛍光ランプ、クリプトンアークランプ、エキシマランプなどがあり、近年では、極短波長（214 nmにピーク）を発光するY線ランプもある。これらのランプには、オゾン発生の少ないオゾンレスタイル也有。これらの紫外線は、散乱光であっても、直進性の高い平行光であってもよい。

また、紫外線照射には、ArFエキシマーレーザー、KrFエキシマーレーザーや、非線形光学結晶を含む高調波ユニットを介したYAGレーザーなどに挙げられる種々のレーザーや、紫外発光ダイオードを用いることもできる。紫外線ランプやレーザー、紫外発光ダイオードの発光波長は、発泡性組成物の発泡性を妨げないものであれば限定はないが、好ましくは、光酸発生剤または光塩基発生剤が酸または塩基を効率よく発生させられる発光波長がよい。すなわち、使用する光酸発生剤または光塩基発生剤の感光波長領域と重なる発光波長が好ましい。さらには、それら発生剤の感光波長領域における極大吸収波長または最大吸収波長と重なる発光波長がより好ましく、発生効率が高くなりやすい。紫外線のエネルギー照射強度は、発泡性組成物によって適宜決められる。種々の水銀ランプやメタルハライドランプなどに代表される照射強度が高い紫外線ランプを使用する場合は、生産性を高めることができ、その照射強度（ランプ出力）はロングアークランプの場合、30 W/cm以上が好ましい。紫外線の積算照射光量（J/cm<sup>2</sup>）は、エネルギー照射強度に照射時間を積算したものであり、発泡組成物および所望の気泡分布によって適宜決められる。酸発生剤や塩基発生剤の吸光係数に応じて設定することもある。安定かつ連続的に製造する上では、1.0 mJ/cm<sup>2</sup>～20 J/cm<sup>2</sup>の範囲が好ましい。紫外線ランプを使用する場合は、照射強度が高いため、照射時間を短縮することができる。エキシマーランプやエキシマーレーザーを使用する場合は、その照射強度は弱いが、ほぼ单一光に近いため、発光波長が発生剤の感光波長に最適化したものであれば、より高い発生効率および発

泡性が可能となる。照射光量を多くした場合、紫外線ランプによっては熱の発生が発泡性を妨げる場合がある。そのときは、コールドミラーなどの冷却処置を行なうことができる。照射方法は、密着照射、投影照射のいずれの方式も採用できる。

加熱発泡工程で用いることができる加熱器としては特に制限はないが、誘導加熱、抵抗加熱、誘電加熱（およびマイクロ波加熱）、赤外線加熱により加熱ができるもの等が例示できる。放射熱を利用した電気あるいはガス式の赤外線ドライヤーや、電磁誘導を利用したロールヒーター、油媒を利用したオイルヒーター、電熱ヒーター、およびこれらの熱風を利用した熱風ドライヤーなどが挙げられる。誘電加熱や赤外線加熱の場合、材料内部を直接加熱する内部加熱方式なので、熱風ドライヤーなどの外部加熱法よりも瞬時に均一な加熱を行うのに好ましい。誘電加熱の場合、周波数1MHzから300MHz（波長30m～1m）の高周波エネルギーを用いる。6MHz～40MHzの周波数が用いられることが多い。誘電加熱のうち特にマイクロ波加熱では周波数が300MHzから300GHz（波長が1m～1mm）のマイクロ波をもちいるが、2450MHz、915MHz（電子レンジと同じ）を使うことが多い。赤外線加熱の場合、赤外領域の波長0.76～1000μmの電磁波を利用する。ヒータ表面温度および被加熱材料の赤外吸収スペクトルなどから、状況により選択される波長の最適帯は変化するが、好ましくは1.5～25μm、さらに好ましくは2～15μmの波長帯を用いることができる。また、プレス成形の際に使用する加熱プレス機のように、加圧しながら加熱することもできる。加熱発泡工程で使用する温度は所望の発泡によって適宜決めることができる。気泡を微細化するには50℃～200℃が好ましい。

図2のように単独発泡体を製造する場合、成形用シート状材料は繰り返して使用することもできるが、度重なる活性エネルギー線照射によって成形用シート状材料が劣化してしまう場合がある。このような場合、劣化の度合いに応じて新しい成形用シート材料と交換するか、剥離した後に活性エネルギー線を発泡性組成物に照射することで対応が可能である。図3のようにエンドレスベルトとして成形シート材料を用いる場合は、剥離した後に活性エネルギー線を発泡性組成物に照射する方が好ましい。活性エネルギー線をあてた発泡性組成物は加熱工程で発

泡し、シート状発泡体となる。発泡体は巻取状としてワインダーで巻き取ってもよいし、直接シート状に断裁してもよい。

押出成形法としての例を図4に示す。押出成形法としてはスクリュー状の押出軸を用いた一般の押出成形法、ピストン状押出軸をもちいたラム押出成形法などがあげられる。押出成形機7から押出された発泡性組成物はTダイ8から押出されロール9上においてシート状になり、ロール9から剥離されたあと、電子線照射装置4で電子線を照射され、加熱装置5で加熱発泡される。得られた発泡体6は発泡樹脂単独からなるシート状発泡体となる。押出成形法では、成形方法が塗工法と異なるのみで、成形工程以降の工程は塗工法の工程と同様である。発泡体の製造において注意すべき点としては、発泡性組成物によっては加熱によって、例えば150°C以上の高温で、分解してしまう場合もあるため、活性エネルギー線照射および加熱発泡工程前で発泡性組成物が正味の発泡性能を失わないようにする必要がある。とくに押出成形法では樹脂の溶融粘度まで加熱してしまうと発泡性能が損なわれる場合、活性エネルギー線硬化型モノマーを含む液状発泡体組成物を常温でシート状型にキャストして活性エネルギー線を照射して硬化・成形する方法をとることができる。また、塗工法と同様に溶媒を用いて発泡性組成物の溶液を調整し、常温で成形する方法をとることができる。その場合、成形工程の後に、乾燥工程を設ける必要がある。乾燥工程には加熱ロールを用いたり、このロール自体を乾燥装置内部に設置するなどすることで溶媒を除去することができる。こうして製造されたシート状発泡体は後工程で他のシート等と積層してもよい。

以下に、本発明の方法で作られたシート状発泡体の気泡径および厚さに関しての特徴および用途例を述べるが、これらは本発明を限定するものではない。本発明の方法は、気泡径が10μm以下、厚さ50μm程度のシート状発泡体を容易に得ることができ、この発泡体は様々な用途に用いることができる。

光反射、白色、隠蔽用途：

本発明のシート状発泡体はサブミクロンオーダー(0.1~1μm)の気泡径をもつ発泡体を容易に製造することができる。この可視光線の波長と同程度の気泡径を持つ発泡体では、強い光散乱を示すMie散乱がおこることが知られてい

る。気泡径を最適化することで高光反射率、高白色、高隠蔽性をもつ  $50 \mu\text{m}$  以下のシートをつくることが可能である。高反射性白色シート用途としては液晶用バックライト反射体、医療用、写真用または液晶用ライトボックス反射体、面光源反射体、蛍光灯や白熱灯などの照明用反射体、内照式表示器具および電飾看板用部材、道路用標識部材、ステッカ一部材、ブラインド部材などが挙げられる。高隠蔽白色シート用途としては、隠蔽性ラベル、遮光性容器、農園芸用遮光フィルム、隠蔽修正用転写テープ部材、高隠蔽性薄物配送伝票用基材、ポスター、カード部材、情報記録用紙（感熱および感圧記録紙、電子写真用紙、昇華受容紙、インクジェット用紙）の支持体材料、包装材料、バーコードラベル、バーコードプリンター受像紙、地図、無塵紙、表示板、白板、電子白板、印画紙、化粧紙、壁紙、紙幣、離型紙、折り紙、カレンダー、トレーシング紙、伝票、配送伝票、感圧記録紙、複写用紙、臨床検査紙などに用いることができる。

#### 波長選択性反射および透過用途：

本発明のシート状発泡体の製造方法はサブミクロンオーダーからミクロンオーダー（ $1 \sim 10 \mu\text{m}$ ）で気泡径をコントロールすることができるので、特定の波長成分を選択して透過および反射する発泡フィルムがえられる。農業用マルチフィルム、日除けフィルム（車窓および建物のガラスなどに貼着させてもよい）などに用いることができる。例えば、農業用マルチフィルムでは可視光領域の光を通さず、波長の長い赤外領域の光を通す分光透過率特性を有するものが好ましく、雑草が生えるのを押さえたり（雑草抑制機能）、地温を上昇させたり（地温上昇機能）、反射光で虫を追い払ったり（害虫忌避機能）するために使うことができる。また、波長選択性を発泡により出すことにより新たに保温機能を付与することも可能である。

#### 断熱・遮熱用途：

本発明のシート状発泡体は断熱・遮熱材料、例えば断熱包装材、断熱容器、粘着剤および接着剤などと併用すれば、建物および自動車などの窓ガラス、壁面等の断熱・遮熱性付与、などに用いることができる。とくに塗工層として数十  $\mu\text{m}$  の厚さで断熱性を付与できるので、高感度な感熱記録紙および熱転写記録紙等の断熱性支持体もしくは断熱層として用いることもできる。サブミクロンオーダーの

気泡径を持つ発泡体の表面は平滑性および光沢性が高く、平滑性および光沢性が求められる記録用紙の断熱層として好ましい。

また熱伝導についての常圧における空気の平均自由行程 6.5 nm に近い気泡径を有する発泡体、とくに 10 ~ 100 nm の気泡径を有する気泡では空気の熱伝導性が著しく低下する。従来の発泡体では得られない超断熱性を得ることも可能になる。

#### 低誘電性用途：

最近のコンピュータおよび通信機器等の分野は、高速演算処理、大量高速通信、携帯性、および可搬性求められており、絶縁部材の低誘電率化および小型・薄肉・軽量化が求められている。本発明のシート状発泡体は発泡により低誘電率化および軽量化が図られ、薄物発泡体を得ることができる。さらに独立気泡を得ることができるので、水分による誘電率上昇を抑制することもできる。ICカード基材シート、配線基板用誘電体シート、電子機器用低誘電率発泡シール、LSI 相関絶縁膜等の低誘電性エレクトロニクス材料に好適である。これらの用途においても、10 nm ~ 1 μm 程度の気泡が好ましい。

#### 光反射体の発泡構造：

平均気泡径に関しては、薄物化した発泡体を得るために、一般に 0.005 ~ 10 μm であることが好ましい。

平均気泡径が 0.005 μm より小さく、発泡体としての機能が発現され難いことがあり、またそれが 10 μm より大きいときは発泡体の表面の平滑性が不十分になる恐れがある。可視光領域において光反射機能を十分に発揮させるためには、平均気泡径が 0.01 ~ 10 μm であることが好ましい。さらに、強度及び断熱性などの機能をバランスよく向上させた発泡体を得るために、平均気泡径が 0.01 ~ 5 μm であることがより好ましい。

空孔率に関しては、5% ~ 90% であること好ましい。5% より低いと十分な光反射率を得ることができず、また 90% より高いと発泡体の変形が大きくなり光反射率のむらが生じてしまう。高い光反射率と発泡体の平滑性をバランス良くするためには、25% ~ 70% がより好ましい。

本発明の技術を光反射体に適用する際には、光反射体の形状・成形方法はとく

に限定されず、角型ブロック状、球状、棒状、曲面状、シートやフィルム状などのいずれでも良い。

シートやフィルム状の光反射体の製造例としては、発泡性組成物を含む塗布液を支持体に塗布する方法やフィルム状に溶融成形する方法が有用である。支持体は、棒状、平面状および/または曲面状のいずれでも良く、発泡性組成物を含む塗布液を支持体上に塗布して塗布層を形成し、この塗布層に活性エネルギー線を照射し、さらに加熱処理を施して、前記塗布層中に発泡構造を形成する。

光反射体の厚さは、10～500  $\mu\text{m}$  であることが好ましい。10  $\mu\text{m}$  未満になると発泡が不十分となる可能性があり、また500  $\mu\text{m}$  を越えると、発泡内部構造にむらが生じてしまう可能性がある。本発明の光反射体は、特に100  $\mu\text{m}$  以下の薄物化が可能である。

#### 光反射率：

本発明の光反射体の光反射率は、液晶表示装置のバックライトユニットなどに使用する場合、波長範囲320～800 nmの入射光に対する平均光反射率が80%以上であることが好ましい。

#### 光反射体の用途：

本発明の光反射体の用途としては、液晶表示装置のバックライトユニット、内照式照明器具、内照式電飾看板、ライトボックス、投影用スクリーン、シャーカステン、複写機、プロジェクター方式のディスプレイ、ファクシミリ及び電子黒板からなる群から選ばれた光源内蔵装置の光反射部材として使用し得る。とくに液晶表示装置のバックライトユニットに関しては、バックライトユニット中のランプホルダーを包み込む光反射体や導光板下の光反射体として使用し得る。

さらには、光反射体を用いた光反射装置を作成することが可能である。例えば、導光板の下部に本発明の光反射シート、上部に光拡散シートが組み込まれ、さらに該光拡散シートの表面にレンズシートが組み込まれた積層体の少なくとも1側面に光源が組み込まれ、該光源が湾曲状に形成されたランプホルダーにより覆われている光反射装置を製造することができる。

#### 光反射体の表面処理：

本発明の光反射体は、表面処理や積層化することができる。例えば、

1. 本発明の光反射体は、線状光源が近傍が局所的に明るくなる輝線の弊害を解消するための表面処理がなされていても良い。例えば、輝線が発生するところに黒インキを印刷しても構わない。また、印刷しやすくするための易接着層を、光反射体表面に設けても良い。

2. 本発明の光反射体は、その反射面上に、光源から発生する熱や紫外線の影響による変色や劣化を防止するための表面処理がなされていても良い。例えば、紫外線吸収剤が含有された透明樹脂層を設けてもよい。本発明の光反射体は、銀鏡などの正反射層や白色インキ層を表面に設けることができる。これにより、光反射体を通して漏れでてくる可能性のある光を正反射層や白色インキによって反射させ、さらに光反射効率を高めることができる。

3. 本発明の光反射体は、均一に光反射させるために、反射表面上に微小な突起を設けることができる。

その他：

包装材料の分野では容器包装材料のリサイクルのために樹脂材料の分別が行われている。容易な分別法の一つは空気および水等に対する浮揚性の違いを用いる分別であるが、樹脂材料同士の分別の場合はあまり大きな密度差がえられないため浮揚性の差による分別に苦慮している。特にフィルム状のものでは浮揚性に違いをもたせるのは難しい。本発明ではフィルム状発泡体を作成することが容易であるため、発泡により大きな密度差を実現し易く、浮揚性に違いをもたせることが可能であり、他の樹脂と分別を容易にすることができる。上記以外にも発泡としての特性を利用した遮音材、吸音材、緩衝材、物質透過膜および濾過膜、吸着体、触媒担持体などにもちいることもできる。

#### 実施例

本発明を下記実施例により詳細に説明するが、本発明はこれらの実施例により限定されるものではない。また、特に断らない限り、例中の「部」および「%」は各々「質量部」および「質量%」を表わす。

#### <実施例 1>

##### (1) 発泡性組成物の塗布液の調製

発泡体シートは次のようにして作成した。分解性化合物として用いられた t e

r t -ブチルアクリレート/メチルメタクリレート(重量比60/40)の共重合体100部に対して、ヨードニウム塩系酸発生剤としてビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムパーカルオロブタンスルホネート(商標: BBI-109、ミドリ化学製)3部を混合し、これを酢酸エチルに溶解して固形分含有量:25%の溶液を調製し、これを塗布液として用いた。この塗布液を、厚さ75μmの透明ポリエチレンテレフタート(商標:ルミラー75-T60、パナック製)からなる支持体の片面上に、ギャップ幅150μmのアプリケーターバーを用いてコーティングした。その後、100°Cの恒温乾燥機内に1分間放置して溶媒を蒸発除去した。薄膜状の無色透明な塗布層がポリエチレンテレフタート支持体上に形成された。塗布層の厚さは35μmであった。

### (2) 電子線照射

前記工程(1)により形成された塗布層に、電子線を加速電圧200kV、吸収線量9Mrad、酸素濃度500ppm以下の条件下で照射した。得られた塗布層は、工程(1)後の塗布層と同様に無色透明なままであった。

### (3) 热処理による発泡

工程(2)によって得られた塗布層を支持体から剥離し、熱風オーブンで110°C2分間加熱してこれに熱処理を施すことにより発泡させることができた。このとき、塗布層は無色透明から白色に変化して、発泡樹脂層が形成された。すなわち微細気泡を有する薄膜状の発泡樹脂層を形成することができた。

得られた発泡樹脂層の発泡構造を確認するために、その断面を観察した。すなわち、発泡前後の塗布部樹脂層を支持体から剥離し、そのサンプルを液体窒素中で凍結割断し、得られた樹脂層の断面上に金蒸着処理を施し、この金蒸着面を、走査型電子顕微鏡(商標: S-510、日立製作所製)を用いて発泡体の断面構造を観察した。

### <発泡構造の評価>

断面構造から発泡体厚さ、平均気泡径を、密度の測定より発泡倍率を求めた。発泡体厚さは上記電子顕微鏡で観察した加熱発泡前後の断面画像(拡大倍率: 2500倍)から測定した。気泡径は発泡樹脂層断面の観察画像(拡大倍率: 5000倍)から無作為に100個の気泡を選び出し、それらの直径の平均とした。

発泡倍率は室温でアルキメデス法により発泡体の密度（A）、および発泡体を溶剤に溶かし再び成膜して未発泡状態にしたときの密度（B）を測定し、B/Aより発泡倍率を求めた。得られた発泡体厚さ、気泡径、発泡倍率を表1に示す。

表1

実施例1の発泡フィルムの発泡構造

発泡体厚さ（ $\mu\text{m}$ ）	気泡径（ $\mu\text{m}$ ）	発泡倍率
4.0	0.3	1.5

得られた発泡体の白色度、不透明度、光反射スペクトル光透過スペクトルを調べた。

#### ＜白色度、不透明度＞

スガ試験機（株）社製分光白色度測色計SC-10WNを用いてJIS P 8148およびJIS P 8149に準拠して測定した。結果を表2に示す。未発泡フィルムは無色透明であったが、発泡により高白色、高隠蔽性のフィルムが得られた。

表2

発泡フィルムの白色度および不透明度

白色度	不透明度
92	90

#### ＜反射スペクトルの測定＞

（株）島津製作所製の分光光度計UV-3100PCの積分球治具を用いて分光反射率を測定し、標準板（硫酸バリウム板）に対する相対反射率%を求めた。結果を図5に示す。未発泡品は透明であり反射率はゼロであるが、微細発泡により $4.0\text{ }\mu\text{m}$ というと薄いフィルムでも高い反射率を示した。

#### ＜透過スペクトルの測定＞

（株）島津製作所製の分光光度計UV-3100PCの透過測定治具を用いて分光透過率を測定した。結果を図6に示す。未発泡では透明であったフィルムが発泡により可視光は遮光するが、赤外光は透過させる波長選択性のあるフィルムと

なった。

＜実施例 2＞

実施例 1 と同様にして、微細気泡を有する薄膜状の発泡体シートを作製した。但し、実施例 1 の工程 (3) において、熱風オーブンで 120°C 2 分間加熱した。

実施例 1 と同様に発泡体厚さ、気泡径、発泡倍率を求めた結果を表 3 に示す。従来実現が困難であった高発泡薄物フィルムを得ることができた。

表 3

実施例 2 の発泡フィルムの発泡構造

発泡体厚さ (μm)	気泡径 (μm)	発泡倍率
60	2	9.1

＜熱伝導率の測定＞

発泡前および発泡後フィルムの熱伝導率  $\lambda$  は熱拡散率  $\alpha$ 、密度  $\rho$ 、比熱  $C_p$  の測定値より次式にて求めた。

$$\lambda = \alpha \cdot \rho \cdot C_p$$

熱拡散率  $\alpha$  は交流通電加熱法の熱拡散率測定装置 (cf. International Journal of Thermophysics, Vol.18, No.2, p505-513 (1997)) を用いて測定した。比熱  $C_p$  はセイコーインスツルメンツ社製、示差走査熱量計 DSC-220 および TA-Station-SSC5200 を使用して、標準試料にサファイアを使用して測定した。結果を表 4 に示す。発泡により熱伝導率が大きく低下しており、高断熱性薄物フィルムを得られた。

表 4

熱伝導率 (at 30°C)

	熱伝導率 (W/mK)
発泡前フィルム	0.17
発泡後フィルム	0.031

誘電率の測定：

王子計測器（株）製の分子配向計（MOA-3020A）を用いて、環境：27°C、65%RHを用いて発泡前後の比誘電率を測定した。結果を表5に示す。発泡により誘電率が大きく低下しており、低誘電率フィルムを得られた。

表5

比誘電率 (at 27°C 65%RH)

	比誘電率
発泡前フィルム	2.4
発泡後フィルム	1.2

## &lt;実施例3&gt;

実施例1と同様にして、微細気泡を有する薄膜状の発泡体シートを作製した。但し、実施例1の工程（1）において、分解性化合物として使用したポリ（tert-ブチルアクリレート）のかわりに、tert-ブチルアクリレート（20重量%）とtert-ブチルメタクリレート（37重量%）とメチルメタクリレート（43重量%）の共重合体を用いた。また、実施例1の工程（2）において、活性エネルギー線として使用した電子線の代わりに紫外線を用いた。この紫外線は、Y線ランプ（ピーク波長214nm）を有する紫外線照射装置（ウシオ電機製）を用いて、照射線量3000mJ/cm<sup>2</sup>となるように照射し、実施例1の工程（3）において熱風オーブンで120°C2分間加熱した。このとき、実施例1と同様に、塗布層は無色透明から白色に変化して、発泡体厚さ50μm、気泡径0.5μm、発泡倍率1.2倍となる発泡シートを形成することができた。

## &lt;実施例4&gt;

## 光反射体の実施例

## &lt;発泡体シートの作製&gt;

## (1) 塗布層の形成

分解性化合物として用いられたポリ（tert-ブチルアクリレート）100部に対して、ヨードニウム塩系酸発生剤としてビス（4-tert-ブチルフェニル）ヨードニウムパーカルオロブタンスルホネート（商標：BBI-109、ミドリ化学製）3部を混合し、これを酢酸エチルに溶解して固形分含有量：25%の溶液を調製し、これを塗布液として用いた。この塗布液を、厚さ75μmの

透明ポリエチレンテレフタレート（商標：ルミラー75-T60、パナック製）からなる支持体の片面上に、塗布用ギャップ幅300μmのアプリケーターパーを用いてコーティングした。その後、すぐに、温度80°Cの恒温乾燥機内に10分間放置して溶媒を蒸発除去した。薄膜状の無色透明な塗布層がポリエチレンテレフタレート支持体上に形成された。塗布層の厚さは40～50μmの範囲内に調製した。

### （2）電子線照射

前記工程（1）により形成された塗布層に、電子線を加速電圧175kV、吸収線量16Mrad、酸素濃度500ppm以下の条件下で照射した。得られた塗布層は、工程（1）後の塗布層と同様に無色透明なままであった。

### （3）熱処理による発泡

工程（2）によって得られた塗布層を、100°Cの温度に保持された恒温器内に2分間放置してこれに熱処理を施すことにより発泡させることができた。このとき、塗布層は無色透明から白色に変化して、発泡樹脂層が形成された。すなわち微細気泡を有する薄膜状の発泡樹脂層を形成することができた。この発泡樹脂層の厚さは50μmであり、これを支持体から剥離して、単独の発泡体シートを得ることができた。

#### ＜発泡構造の評価＞

断面構造から発泡体厚さ、平均気泡径を、密度の測定より発泡倍率を求めた。発泡体厚さは上記電子顕微鏡（商標：S-510、日立製作所製）で観察した加熱発泡前後の断面画像（拡大倍率：2500倍）から測定した（観測断面は、発泡体を液体窒素中で凍結割断し、得られた樹脂発泡層の断面上に金蒸着処理をしたもの用いた）。気泡径は発泡樹脂層断面の観察画像（拡大倍率：5000倍）から無作為に100個の気泡を選び出し、それらの直径の平均とした。発泡倍率は室温でアルキメデス法により発泡体の密度（A）、および発泡体を溶剤に溶かし再び成膜して未発泡状態にしたときの密度（B）を測定し、B/Aより発泡倍率を求めた。得られた発泡体厚さ、気泡径、発泡倍率を表6に示す。

#### ＜物性の評価＞

##### （1）反射スペクトルの評価

得られた発泡体の光反射率を測定した。（株）島津製作所製の分光光度計UV-3100PCの積分球シグを用いてJIS-K7105の測定法Bに準拠して550nmの波長での分光反射率を測定し、標準板（硫酸バリウム板）に対する相対反射率%を求めた。結果を図5に示す。未発泡品は透明であり反射率はゼロであるが、微細発泡により白色化され、50μm程度の薄いフィルムでも80%以上の高い反射率を示した。

## （2）成膜強度

発泡体を90度折り曲げたときの折り曲げ部位が、折れ目のつかないときを○、折れ目がつくもしくは脆く割れるときを×として評価した。

### ＜実施例5＞

実施例4と同様にして、微細気泡を有する薄膜状の発泡体シートを作製した。但し、実施例4の工程（1）において、分解性化合物として使用したポリ（tert-ブチルアクリレート）のかわりに、tert-ブチルアクリレート（60重量%）とメチルメタクリレート（40重量%）の共重合体を用いた。また、工程（3）において、100°C 2分間加熱の代わりに110°C 2分間加熱した。テスト結果を表6に示す。微細発泡により白色化され、薄いフィルムでも高い反射率を示した。

### ＜実施例6＞

実施例5と同様にして、微細気泡を有する薄膜状の発泡体シートを作製した。但し、実施例4の工程（2）において、活性エネルギー線として使用した電子線の代わりに紫外線を用いた。この紫外線は、120W/cmのロングアークランプ型高圧水銀灯を有する紫外線硬化装置（アイグラフィックス製）を用いて、照射線量1100mJ/cm<sup>2</sup>となるように照射された。テスト結果を表6に示す。微細発泡により白色化され、薄いフィルムでも高い反射率を示した。

### ＜実施例7＞

実施例4と同様にして、微細気泡を有する薄膜状の発泡体シートを作製した。但し、実施例1の工程（1）において、分解性化合物として使用したポリ（tert-ブチルアクリレート）のかわりに、tert-ブチルアクリレート（20重量%）とtert-ブチルメタクリレート（37重量%）とメチルメタクリレ

ート（43重量%）の共重合体を用いた。また、実施例1の工程（2）において、活性エネルギー線として使用した電子線の代わりに紫外線を用いた。この紫外線は、Y線ランプ（ピーク波長214nm）を有する紫外線照射装置（ウシオ電機製）を用いて、照射線量3000mJ/cm<sup>2</sup>となるように照射された。テスト結果を表6に示す。微細発泡により白色化され、薄いフィルムでも高い反射率を示した。

#### ＜比較例1＞

実施例4と同様の操作を行った。但し、実施例4の工程（1）において、分解性化合物として使用したポリ（tert-ブチルアクリレート）のかわりに、分解性化合物ではないポリエチレンを用い、このポリエチレン100部に対して、ヨードニウム塩系酸発生剤としてビス（4-tert-ブチルフェニル）ヨードニウムパーカルオロブタンスルホネート（商標：BBI-109、ミドリ化学製）3部を混練させたものを塗布液として使用した。しかし、発泡体シートは得られず、光反射率は得られなかった。テスト結果を表6に示す。

#### ＜比較例2＞

PET系樹脂100部に対して発泡剤として二酸化炭素10部を5.5MPaの圧力下で10時間含浸して、厚さが50μmとなるように、シート状に押し成形した。その後、常圧下150°Cで0.5分間加熱したが、発泡体シートを作成することはできず、反射率はほとんどなかった。テスト結果を表6に示す。

#### ＜比較例3＞

PP樹脂30部に対して沈降性硫酸バリウム70部、硬化ひまし油3部を混合して、発泡体シートの厚さが50μmとなるように一軸延伸発泡させたが、顔料が多いため延伸性が悪く発泡が不十分となり、十分な光反射率が得られなかった。反射率はテスト結果を表6に示す。

#### ＜比較例4＞

アクリレート共重合体100部に対して中空粒子50部、ポリビニルアルコール10部を混合した塗料を透明ポリエチレンテレフタレートからなる支持体の片面上に、厚さ50μmとなるように塗布乾燥して、発泡フィルムを得た。しかし、成膜性が悪く、反射率も十分ではなかった。テスト結果を表6に示す。

表 6

	膜厚 ( $\mu\text{m}$ )	発泡構造		物性	
		気泡径 $\mu\text{m}$	発泡倍率	光反射率 %	成膜強度
実施例 4	50	1.1	1.5	83	○
実施例 5	60	2.3	1.7	81	○
実施例 6	40	0.4	1.5	99	○
実施例 7	45	0.5	1.2	97	○
比較例 1	50	—	1.0	0	○
比較例 2	50	—	1.0	0	○
比較例 3	50	1.5	2.8	90	×
比較例 4	50	3	3.3	77	×

酸発生剤と *tert*-ブチル基を有するアクリレート系分解性化合物との組合せを用いた実施例 4～7においては、厚さ 50  $\mu\text{m}$ まで薄物化しても、光反射率が 80 %以上と高い光反射体を作成することができた。

一方、分解性化合物ではないポリエチレンを用いた比較例 1、P E T樹脂中に不活性ガスを含浸飽和させた比較例 2においては、発泡体が得られず、光反射率も得られなかった。また、無機顔料を含むポリプロピレンを延伸した比較例 3、発泡体は得られたが、成膜強度が悪く、樹脂に中空粒子を含有した比較例 4においては、光反射率が十分でなかった。

#### 産業上の利用可能性

活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤または塩基を発生する塩基発生剤を含み、さらに、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質を分解脱離する分解発泡性官能基を有する化合物を含むことを特徴とした発泡性組成物から製造されたシート状発泡体は、これまで製造が困難といわれていた微細薄物発泡体となることが可能であり、発泡体の使用分野を大きく広げられることから、産業界への寄与が大きい。

## 請求の範囲

1. 活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤または塩基を発生する塩基発生剤を含有し、さらに、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質を分解脱離する分解発泡性官能基を有する化合物を含有する発泡性組成物をシート状に成形する段階と、その後に活性エネルギー線を照射する段階とを有するシート状発泡体の製造方法。
2. 更に、加熱して発泡させる段階を有する請求の範囲 1 に記載のシート状発泡体の製造方法。
3. 活性エネルギー線の作用によって酸を発生する酸発生剤または塩基を発生する塩基発生剤を含有し、さらに、酸または塩基と反応して一種類以上の低沸点揮発性物質を分解脱離する分解発泡性官能基を有する化合物を含有する発泡性組成物をシート状に成形し、上記シート状に成形した発泡性組成物を必要に応じて加熱し、活性エネルギー線を照射して発泡させる請求の範囲 1 に記載のシート状発泡体の製造方法。
4. 発泡組成物をシート状に成形する段階が、押出し成形法である前記請求の範囲 1 に記載のシート状発泡体の製造方法。
5. 請求の範囲 1 ~ 4 のいずれかに記載された方法により成形されたシート状発泡体であり、厚さが  $1 \mu\text{m} \sim 10 \text{ mm}$ 、平均気泡径が  $0.005 \sim 10 \mu\text{m}$  であるシート状発泡体。

1/3

図1

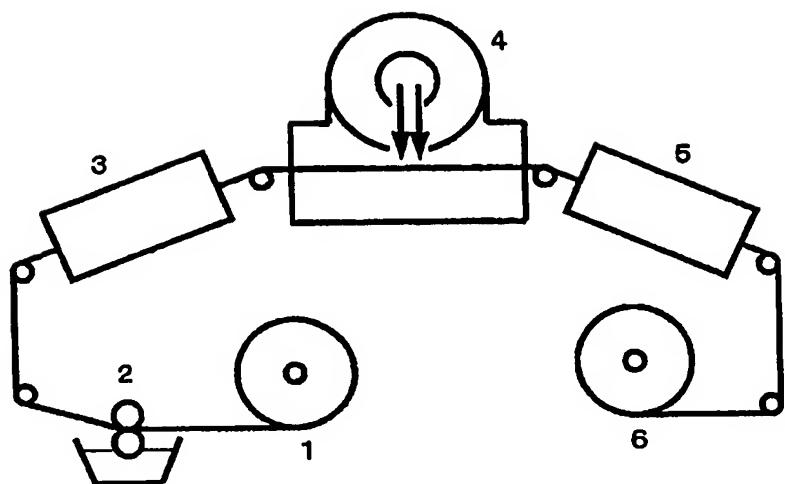
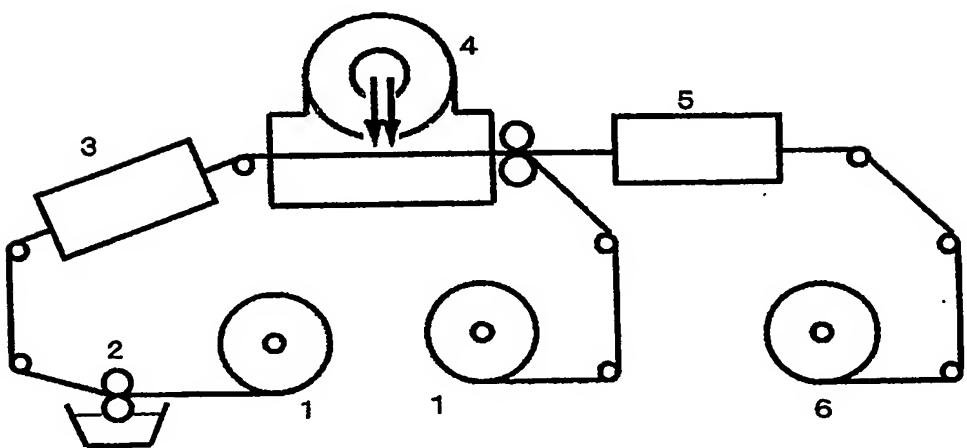


図2



2/3

図3

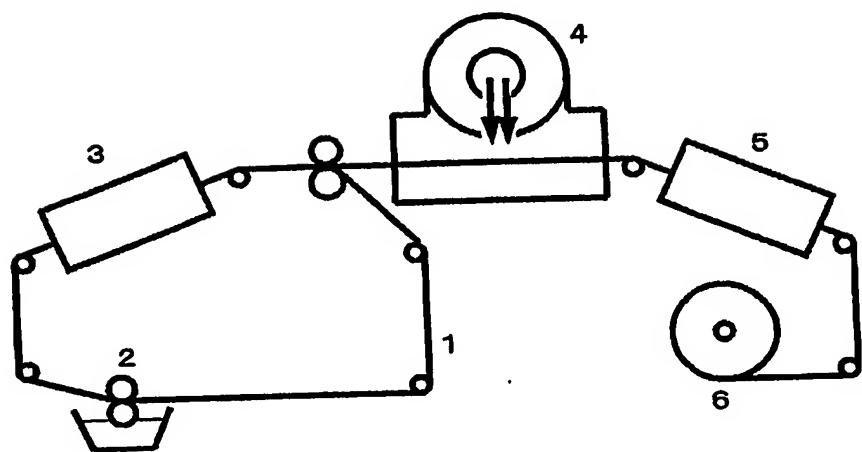
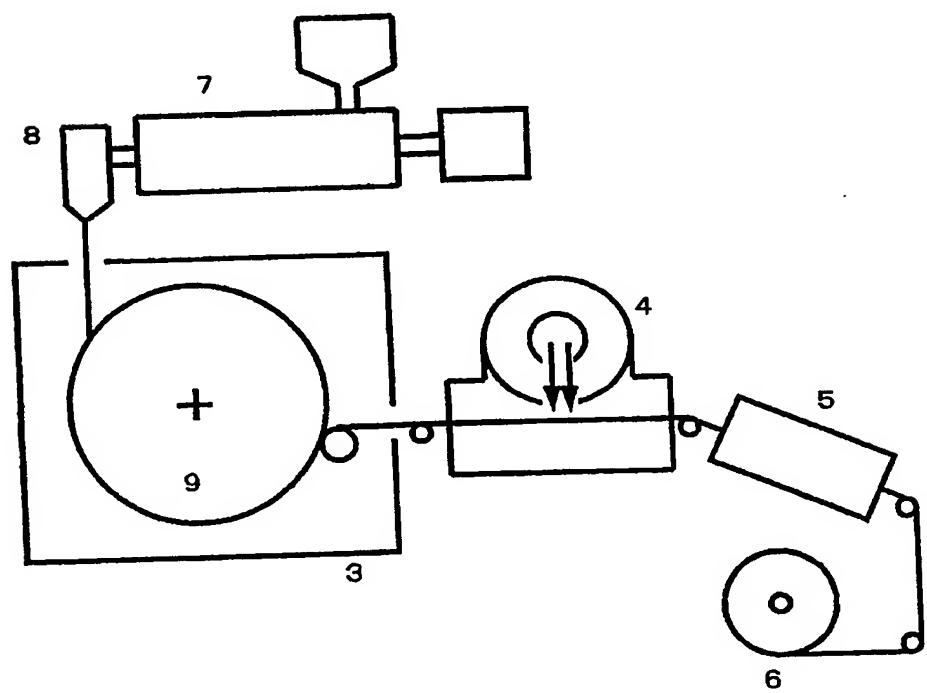


図4



3/3

図5

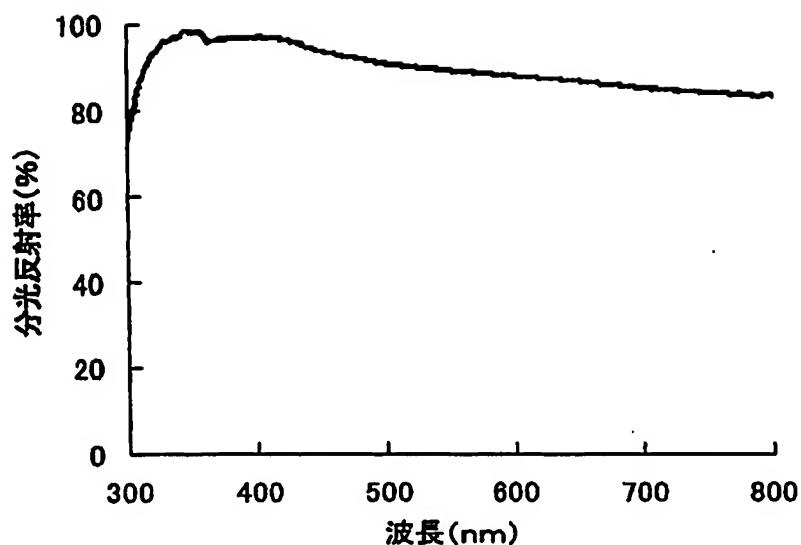
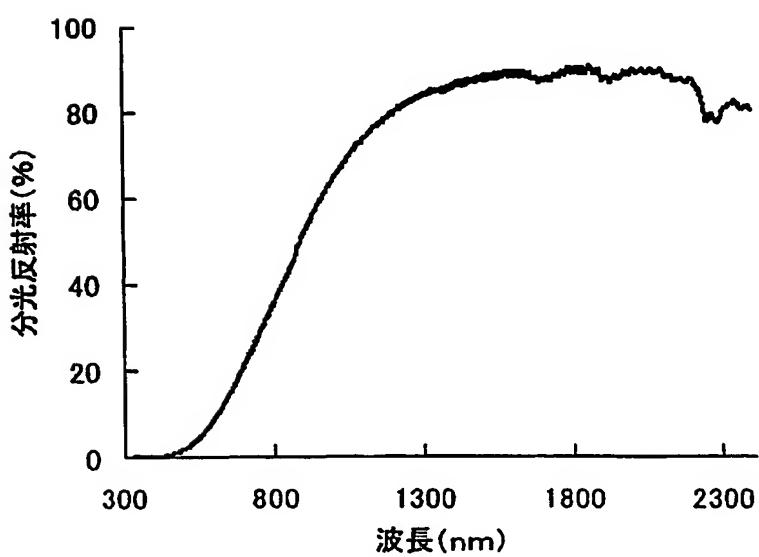


図6



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/010575

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
Int.Cl' C08J9/02, 9/06

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  
Int.Cl' C08J9/02, 9/06, 7/04, B32B5/18, C09D5/00Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched  
Jitsuyo Shinan Koho 1926-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-  
Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971- Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 8-325401 A (Sekisui Chemical Co., Ltd.), 10 December, 1996 (10.12.96), Claims (Family: none)	1-5
A	JP 8-62811 A (Fuji Photo Film Co., Ltd.), 08 March, 1996 (08.03.96), Claims; Par. Nos. [0010], [0049] (Family: none)	1-5
A	JP 4-185656 A (Fujikura Densen Kabushiki Kaisha), 02 July, 1992 (02.07.92), Claims (Family: none)	1-5

 Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent family annex.

* Special categories of cited documents:	
"A"	document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
"E"	earlier application or patent but published on or after the international filing date
"L"	document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
"O"	document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
"P"	document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed
"T"	later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"X"	document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"Y"	document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
"&"	document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
07 September, 2004 (07.09.04)Date of mailing of the international search report  
21 September, 2004 (21.09.04)Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/010575

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P,X	JP 2004-2812 A (Oji Paper Co., Ltd.), 08 January, 2004 (08.01.04), Claims; Par. Nos. [0051] to [0052] (Family: none)	1-5
P,X	JP 2004-43732 A (3M Innovative Properties Co.), 12 February, 2004 (12.02.04), Claims; Par. Nos. [0007], [0041] to [0049] (Family: none)	1-5
P,X	JP 2004-66638 A (Oji Paper Co., Ltd.), 04 March, 2004 (04.03.04), Claims; Par. Nos. [0012], [0017] (Family: none)	1-5

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. C1' C08J 9/02, 9/06

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. C1' C08J 9/02, 9/06, 7/04, B32B 5/18, C09D 5/00

## 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報 1926-1996年

日本国公開実用新案公報 1971-

日本国実用新案登録公報 1996-

日本国登録実用新案公報 1994-

## 国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP 8-325401 A (積水化学工業株式会社) 1996. 12. 10, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-5
A	JP 8-62811 A (富士写真フィルム株式会社) 1996. 03. 08, 特許請求の範囲, 【0010】 , 【0049】 (ファミリーなし)	1-5
A	JP 4-185656 A (藤倉電線株式会社) 1992. 07. 02, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-5

 C欄の続きにも文献が列挙されている。 パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
- 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

## の日の後に公表された文献

- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

## 国際調査を完了した日

07. 09. 2004

## 国際調査報告の発送日

21. 9. 2004

## 国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

内田 靖惠

4 J 9553

電話番号 03-3581-1101 内線 3455.

C (続き) . 関連すると認められる文献		関連する 請求の範囲の番号
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	
PX	JP 2004-2812 A (王子製紙株式会社) 2004. 01. 08, 特許請求の範囲, 【0051】～【0052】 (ファミリーなし)	1-5
PX	JP 2004-43732 A (スリーエム イノベイティブ プロパティズ カンパニー) 2004. 02. 12, 特許請求の範 囲, 【0007】 , 【0041】～【0049】 (ファミリーなし)	1-5
PX	JP 2004-66638 A (王子製紙株式会社) 2004. 03. 04, 特許請求の範囲, 【0012】 , 【0017】 (ファミリーなし)	1-5